

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.**

18 BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES

PATENTAMT

12 Patentschrift
11 DE 37 13601 C2

21 Aktenzeichen: P 37 13 601.1-44
22 Anmeldetag: 23. 4. 87
43 Offenlegungstag: 10. 11. 88
45 Veröffentlichungstag
der Patenterteilung: 13. 7. 89

51 Int. Cl. 7
C 08 F 8/00
C 08 F 265/02
B 01 J 20/26
A 41 B 13/02
A 61 F 13/18

Einspruchsstift

1 3. OKT. 1989

K-Pae

zu: Er/. 92/12

erledigt v. TL/FAX: 22.12.92

3x

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

73 Patentinhaber:

Chemische Fabrik Stockhausen GmbH, 4150 Krefeld,
DE

74 Vertreter:

Klöpsch, G., Dipl.-Ing. Dr.-Ing., Pat.-Anw., 5000 Köln

72 Erfinder:

Dahmen, Kurt, Dipl.-Chem. Dr., 4050
Mönchengladbach, DE; Redlof, Horst, Dipl.-Chem.
Dr., 4150 Krefeld, DE

56 Für die Beurteilung der Patentfähigkeit
in Betracht gezogene Druckschriften:

DE-OS 34 29 379
DE-OS 33 31 644

dre:
an:

54 Verfahren zur Herstellung eines stark wasserabsorbierenden Polymerisats

Eingang FOP	L	0
F. Stockhausen		
27 JUN 1989	F	

DE 37 13601 C2

DE 37 13601 C2

Beschreibung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung eines stark wasserabsorbierenden Polymerisates, das nur noch einen geringen Anteil an extrahierbaren Oligomeren aufweist.

5 Als Absorptionsmittel für Flüssigkeiten, insbesondere physiologische Flüssigkeiten im Hygienebereich, sind synthetische Polymere auf der Basis anionischer Monomere bekannt. Diese auch als Superabsorber bezeichneten Stoffe sind in der Lage, die Flüssigkeit rasch und in großen Mengen, bezogen auf eingesetztes Polymer, aufzunehmen. Die Superabsorber sind wasserunlöslich und quellen stark im Kontakt mit den Flüssigkeiten, was die Vernetzung der Polymeren erfordert, aus denen der Superabsorber aufgebaut ist.

10 Aus der DE-OS 33 31 644 wird ein Verfahren zur Herstellung von stark wasserabsorbierenden Polymerisaten beschrieben, die hochresistent gegen Salzlösungen sind. Um Resistenz gegen Salzlösungen bei gleichzeitig guter Wasseraufnahmekapazität zu erhalten, wird ein hydrophiles Polymer (z. B. Polyacrylsäure) bei einem bestimmten Wassergehalt des Polymerisats von 10 bis 40 Gew.-% mit einem wenigstens zweifunktionelle Gruppen aufweisenden Vernetzungsmittel vernetzt. Das Vernetzungsmittel muß im Stande sein, mit einer Carboxylgruppe und einer Carboxylatgruppe des Polymerisats zu reagieren.

15 Als Vernetzungsmittel werden Polyglycidylether genannt. Abgesehen davon, daß der Einsatzbereich dieses Verfahrens auf die Verwendung von Vernetzern beschränkt ist, die mindestens zwei mit Carboxylgruppen reagierende funktionelle Gruppen aufweisen müssen, sind die Polymerisate vor der Umsetzung mit den wenigstens bifunktionellen, mit der Carboxylgruppe reagierenden Vernetzungsmittel unvernetzt.

20 In der DE-OS 34 29 379 wird ein Verfahren zur Herstellung eines hochreaktiven wasserabsorbierenden Harzes beschrieben, in dem das wasserabsorbierende Harz, welches Carboxyl- oder Carboxylatgruppen enthält und einen Wassergehalt von 50 Gew.-% oder weniger aufweist, mit einem hydrophilen Polymer mit einer reaktiven Gruppe oder einem hydrophilen Monomer mit einer reaktiven Gruppe imprägniert und das Monomer polymerisiert wird. Das hydrophile Polymer kann nach oder während seiner Polymerisation vernetzt werden.

25 Als Vernetzer für das hydrophile Polymer bzw. das hydrophile Monomer werden Verbindungen mit wenigstens zwei funktionellen Gruppen, z. B. Polyglycidylether wie Ethylenglycoldiglycidylether, erwähnt. Bei diesem Verfahren werden jedoch große Mengen an hydrophilen Monomeren bzw. Polymeren (ab 10% bezogen auf das Monomere der vorhergegangenen Polymerisation) benötigt, um die gewünschten Absorptionseigenschaften zu erzielen. Die Beschränkung auf hydrophile Monomere und hydrophile Polymere beeinträchtigt außerdem die

30 Auswahl an verwertbaren Substanzen, insbesondere, wenn das wasserabsorbierende Harz nach dem Umkehrsuspensionspolymerisationsverfahren hergestellt wird.

In der DE-OS 35 23 617 werden wasserabsorbierende Mittel beschrieben, die durch Umsetzung eines wasserabsorbierenden Harzes, z. B. von teilneutralisierter Polyacrylsäure, die auch vernetzt sein kann, mit 0,001 bis 10 Gew.-% Teilen eines mehrwertigen Alkohols, z. B. Glycerin, in Gegenwart von Wasser und hydrophilen Lösungsmitteln und anschließend Erwärmen erhalten werden. Durch die Umsetzung mit dem mehrwertigen Alkohol wird das wasserabsorbierende Harz oberflächlich vernetzt. Eine solche Arbeitsweise ist aber besonders bei den durch Umkehrsuspensionspolymerisation hergestellten Produkten wegen nachträglich erfolgender weiterer Arbeitsgänge unwirtschaftlich.

40 Aufgabe der Erfindung ist es, ein einfaches und wirtschaftliches Verfahren für die Herstellung solcher vorstehend als Superabsorber bezeichneten Absorptionsmittel für Flüssigkeiten, insbesondere physiologische Flüssigkeiten, im Hygienebereich bereitzustellen, die nur noch einen geringen Anteil Oligomeren enthalten, welche durch Wasser oder physiologische Kochsalzlösung extrahierbar sind. Es hat sich nämlich gezeigt, daß die Wirksamkeit der Vernetzung eines solchen Absorptionsmittels, die für die Wasserunlöslichkeit und das herausragende Quellvermögen entscheidend ist, deutlich an dem Anteil Oligomere einschließlich Monomere erkennbar ist, der aus dem dem Superabsorber zugrundeliegenden carboxylgruppenhaltigen Polymerisat durch Wasser

45 oder physiologische Kochsalzlösung extrahiert werden kann. Dieser auch für die Verwendung des wasserabsorbierenden Harzes im Hygienebereich wichtige Aspekt ist bisher nicht berücksichtigt worden. Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß durch die Merkmale des Kennzeichens von Patentanspruch 1 gelöst. Überraschenderweise reichen geringe Mengen einer hydrophoben ungesättigten Glycidylverbindung, wahlweise unter Zusatz eines mindestens bifunktionell ungesättigten Vernetzers aus, um ein Absorptionsmittel zu erhalten, das weniger als 20, vorzugsweise weniger als 10 Gew.-% an mit Wasser oder physiologischer Kochsalzlösung extrahierbaren Oligomeren einschließlich Monomeren enthält.

50 Als hydrophobe ungesättigte Glycidylverbindung werden bevorzugt solche mit einer maximalen Anzahl von 10 Kohlenstoffatomen eingesetzt, vorzugsweise Glycidylester ungesättigter Carbonsäuren wie Glycidylacrylat und Glycidylmethacrylat sowie ungesättigte Glycidylether wie Glycidyllylether oder ein Gemisch dieser Verbindungen. Die Menge an hydrophober ungesättigter Glycidylverbindung (im weiteren auch als hydrophobes Monomer bezeichnet), die eine ausreichende Modifizierung des carboxylgruppenhaltigen Harzes bewirkt, ist gering und liegt im allgemeinen bei 0,01–5,0 Gew.-%, vorzugsweise bei 0,02–2%, besonders bevorzugt bei 0,2–0,4%, bezogen auf das carboxyl(at)gruppenhaltige Monomere.

60 Die hydrophobe ungesättigte Glycidylverbindung kann zusammen mit einem mindestens bifunktionell ungesättigten Vernetzungsmittel eingesetzt werden. Geeignet hierfür sind z. B. (meth)acryl- und allylgruppenhaltige Stoffe. Vorzugsweise werden Triallylmethylammoniumchlorid, Trimethylolpropantriacyrat, Tetraallylammoniumchlorid, Alkylenbisacrylamid, Glycerinpropoxytriacyrat eingesetzt. Die Zugabe des Vernetzungsmittels hat den Zweck, die Vernetzungsreaktion zu beschleunigen und zu vervollständigen. Die Vernetzungsreaktion findet dann parallel zur Polymerisation des hydrophoben Monomers statt. Das Vernetzungsmittel kann gleichzeitig mit dem hydrophoben Monomer oder anschließend an dessen Zugabe dem carboxylgruppenhaltigen Polymerisat

zugeführt werden. Die Menge des verwendeten Vernetzungsmittels liegt im allgemeinen bei 0,01 bis 5 Gew.-%.

Die Verfahren, stark wasserabsorbierende Harze durch Polymerisation carboxyl- oder carboxylatgruppenhaltiger hydrophiler Monomere herzustellen, sind an sich bekannt, so z. B. Lösungspolymerisation, adiabatische Polymerisation und Polymerisation in umgekehrter Suspension. Das letztere, die Umkehrphasensuspensionspolymerisation, erweist sich für die Ausführung der Erfindung als besonders geeignet und wird bevorzugt. Die Umsetzung des Polymerisates mit dem hydrophoben Monomer allein oder auch in Kombination mit dem oben erwähnten Vernetzungsmittel ist hierbei besonders leicht in situ ausführbar, und es wird außerdem ein gut rieselfähiges, staubfreies Produkt enger Korngrößenverteilung gewonnen. In aller Regel wird bei dieser Umkehrphasensuspensionspolymerisation das carboxyl- oder carboxylatgruppenhaltige hydrophile Monomer in einer wäßrigen Lösung in Gegenwart eines wasserlöslichen Initiators und ggf. eines Vernetzers in einem Dispersionsmedium, bestehend aus einem hydrophoben organischen Lösungsmittel oder einem Gemisch hydrophober organischer Lösungsmittel und einem öllöslichen Schutzkolloid, suspendiert und polymerisiert.

Geeignete carboxyl- oder carboxylatgruppenhaltige Monomere sind Acrylsäure und ihre Salze und Methacrylsäure und ihre Salze, die aber auch in Kombination mit weiteren hydrophilen Monomeren als Comonomeren wie z. B. Maleinsäure, Itaconsäure, Acrylamid, 2-Acrylamido-2-methylpropan sulfonsäure, 2-Hydroxyethyl(meth)acrylat, Hydroxypropyl(meth)acrylat, Dimethylaminopropylacrylamid eingesetzt werden können. Vorzugsweise werden Acrylsäure und ihre Alkali- und Ammoniumsalze verwendet.

Die Polymerisation der hydrophilen Monomeren wird in Gegenwart wasserlöslicher Initiatoren wie Persulfaten, Hydroperoxiden oder Azoverbindungen für sich oder in Kombination durchgeführt.

Zur Erzielung guter Absorptionseigenschaften ist es vorteilhaft, in der Polymerisationsstufe der hydrophilen Monomeren eine mehrfach funktionelle Verbindung als Vernetzer einzusetzen. Diese vernetzende Verbindung ist in ihrer Funktionalität nicht auf die Gruppe der mehrfach ungesättigten Verbindungen beschränkt, sondern es können auch sogenannte Polyglycidylverbindungen verwendet werden. Zu diesen mehrfach funktionellen Verbindungen sind demnach einerseits die Acryl- und Methacrylester mehrwertiger Alkohole, Alkylendibis(meth)acrylamide, Polyallylamine, Polyallyl ammoniumverbindungen, Addukte von Diallylamin an Epichlorhydrin oder an 1,3-Dichlorpropanol-2, im Amidteil ungesättigte (Meth)acrylamide, andererseits Glycidylether mehrwertiger Alkohole zu rechnen.

Auch in diesem Sinne gemischt funktionelle Verbindungen sind für die Vernetzung in der Polymerisationsstufe der hydrophilen Monomeren einsetzbar. Bevorzugt verwendet werden Pentaerythrittriacylat, Glycerintriglycidylether.

Als hydrophobes, organisches Lösungsmittel kann jedes nichtpolare Lösungsmittel wie z. B. ein üblicher aliphatischer oder cycloaliphatischer Kohlenwasserstoff eingesetzt werden. Bevorzugt verwendet wird Cyclohexan. Geeignete Dispergiermittel, die öllösliche Schutzkolloide bilden, sind z. B. Sorbitanfettsäureester, Celluloseether und Celluloseester. Vorteilhaft ist es, Celluloseether zu verwenden, da sie die Suspension gut stabilisieren und die Anbackungen der Innenwand des Polymerisationsgefäßes minimal sind. Vorzugsweise wird Ethylcellulose verwendet.

Die Umsetzung des carboxyl(at)gruppenhaltigen Polymerisats mit der ungesättigten Glycidylverbindung, wahlweise unter gleichzeitiger Anwesenheit eines mindestens bifunktionell ungesättigten Vernetzungsmittels oder anschließender Zugabe oder Abwesenheit des Vernetzungsmittels, erfolgt nach der Herstellung des hydrophilen Carboxyl- und/oder Carboxylgruppen enthaltenden Polymerisats. Die geringe Menge an hydrophobem Monomer ist erfindungsgemäß und entscheidend, weil sie den Anteil an mit Wasser oder physiologischer Kochsalzlösung aus dem fertigen Polymerisat extrahierbarer Oligomere einschließlich Monomere auf unter 20 Gew.-%, vorzugsweise auf unter 10 Gew.-%, herabsetzt und derart ein hochwirksam vernetztes Produkt mit stark wasserabsorbierenden Eigenschaften erzielt wird. Das hydrophobe Monomer und wahlweise der Vernetzer werden in einem hydrophoben Lösungsmittel aufgenommen, vorzugsweise in dem schon während der Polymerisation des hydrophilen Monomeren verwendeten hydrophoben Lösungsmittel. Die Polymerisation der ungesättigten Glycidylverbindung und des Vernetzungsmittels wird in Gegenwart öllöslicher Initiatoren durchgeführt. Das Endprodukt wird durch Filtration isoliert und unter vermindertem Druck bei 120°C 2 Stunden getrocknet.

Als physiologische Lösung zur Ermittlung der Absorptionskapazität wurde Modellurin verwendet. Die Absorption wurde ohne und mit Druckbelastung, wie in der EP 00 68 189 beschrieben, ermittelt und ist in Tabelle 3 in g Modellurin/g Polymerisat angegeben.

Die Menge der durch Wasser oder physiologische Kochsalzlösung extrahierbaren Oligomeren und Monomeren ist erfindungsgemäß gering und wurde wie folgt ermittelt:

200 mg des Polymerisats wurden in 100 ml 0,9% Kochsalzlösung aufgenommen und 12 Stunden gerührt. Danach wurde durch Weißband- und Membranfilter filtriert, die Menge des Filtrats festgestellt und mit Natronlauge vollständig neutralisiert. Der Gehalt an Carboxylgruppen wurde dann verdrängungstritrimetrisch bestimmt und mit dem mittleren Molekulargewicht des teilneutralisierten Monomeren verrechnet.

Beispiel 1

180,1 g Acrylsäure wurde unter Kühlung mit 327,2 g 30% Kalilauge neutralisiert und anschließend mit 400 mg Pentaerythrittriacylat, 62 mg Kaliumpersulfat und 250 mg ABAH versetzt. Getrennt hiervon wurden in einem 2-l-Kolben mit Rückflußkühler, Rührer, Tropftrichter und Innenthermometer 800 g Cyclohexan und 10 g Ethylcellulose vorgelegt. Nach Erwärmen auf 55°C wurde ein geringer Unterdruck zur Austreibung des Sauerstoffs angelegt, der bis zum Polymerisationsende aufrechterhalten wurde. Die Monomerlösung wurde innerhalb 1 Stunde zugetropft, anschließend zur Vervollständigung der Polymerisation 3 Stunden unter allmählichem Abbau des Unterdrucks auf Erwärmen auf 70°C nachgerührt. Anschließend wurde eine Lösung von 1 g Glycidylacrylat, 25 mg t-Butylhydroperoxid und 50 mg Azobisisobutyronitril in 10 ml Cyclohexan dazugegeben. Nach

weiteren 2 Stunden Nachrühren bei 70°C wurde das Polymerisat durch Filtration isoliert und bei 120°C 2 Stunden unter verringertem Druck getrocknet. Der extrahierbare Anteil betrug 5,3 Gew.-%.

Beispiele 2 bis 9

In den Beispielen 2—9 (s. nachstehende Tabelle 1) sind gegenüber Bsp. 1 lediglich die Vernetzermengen für die teilneutralisierte Acrylsäure (Spalte 2) und die Menge an hydrophobem Monomer — wahlweise mit Vernetzer — (Spalte 3) abgeändert. Die extrahierbaren Anteile in Gew.-% sind Spalte 4 zu entnehmen.

Tabelle 1

Bsp.	2 (mg) (1)	3 (mg) (1)	4 (Gew.-%)
2	100 PETA	1000 GA	8,4
3	50 PETA	500 GA	7,8
4	50 PETA	500 GA + 500 TAMAC	19,4
5 (2)	50 PETA	500 GA + 500 TMPTA	13,6
6	25 PETA	5000 GA + 1000 TAMAC	8,3
7	50 GTGE	500 GA	6,0
8	200 PETA	1000 GMA	18,3
9	200 PETA	500 GA + 1000 GPTA	8,0

- 1) PETA = Pentaerythrittriacylat
 GTGE = Glycerintriglycidylether
 GA = Glycidylacrylat
 GMA = Glycidylmethacrylat
 TAMAC = Triallylmethylammoniumchlorid
 TMPTA = Trimethylolpropantriacylat
 GPTA = Glycerinpropoxytriacylat

- 2) Zur Neutralisation wurden 280,5 g 30% Kalilauge verwendet und 14 g Wasser zugesetzt.

Die Versuche zu den Beispielen 2 bis 9 wurden im übrigen, wie in Beispiel 1 beschrieben, ausgeführt.

Beispiele 10 bis 13

Tabelle 2

Bsp.	2 (mg)	3 (mg)	4 (Gew.-%)
10	400 PETA	500 GA	9,6
11	50 PETA	500 GA	7,1
12	100 GTGE	500 GA	11,4
13	50 GTGE	500 GA	4,9

Beispiel 14

Hier wurden 180,1 g Acrylsäure mit einer Lösung von 138,4 g Ammoniumhydrogencarbonat in 108,5 g Wasser neutralisiert. Es wurden in der Acrylsäurelösung 50 mg PETA und als hydrophobes Monomer 500 mg GA verwendet. Im übrigen wurde wie in Beispiel 1 verfahren. Der extrahierbare Anteil betrug 3,0 Gew.-%.

Tabelle 3

	Max. absorb. Modellurin g/g	n. Belastung g/g	
Vergl.-Bsp. 1	53,9	38,6	
Beispiel 1	54,4	32,4	
Beispiel 2	61,7	41,8	10
Beispiel 3	50,1	29,1	
Beispiel 4	53,9	48,2	
Beispiel 5	67,7	44,8	
Beispiel 6	40,6	25,1	
Beispiel 7	67,1	47,3	15
Beispiel 8	54,0	38,7	
Beispiel 9	60,0	43,3	
Beispiel 10	52,9	32,4	
Beispiel 11	46,2	27,1	
Beispiel 12	56,6	43,4	20
Beispiel 13	47,2	31,9	
Beispiel 14	63,4	38,4	

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung eines stark wasserabsorbierenden Polymerisats mit niedrigem Gehalt an, mit Wasser oder physiologischer Kochsalzlösung extrahierbaren Oligomeren, dadurch gekennzeichnet, daß man ein vernetztes, Carboxyl- und/oder Carboxylatgruppen enthaltendes Polymer, ausgewählt aus der Gruppe Polyacrylsäure, Polymethacrylsäure, Alkali- und Ammonium-poly-(meth)-acrylate, Copolymere von Methacrylsäure mit ihren Alkali- und/oder Ammoniumsalzen, Copolymerisate von Methacrylsäure mit anderen hydrophilen Monomeren, mit wenigstens einer ungesättigten hydrophoben Glycidylverbindung umsetzt und danach polymerisiert.
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man mit einer Glycidylverbindung umsetzt, die maximal 10 Kohlenstoffatome aufweist.
3. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 2, dadurch gekennzeichnet, daß man mit einer Monoglycidylverbindung umsetzt.
4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß man als ungesättigte hydrophobe Glycidylverbindung Glycidyl(meth)acrylat und/oder Glycidylallylether einsetzt.
5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Umsetzung mit der Glycidylverbindung und/oder die darauffolgende Polymerisation in Gegenwart einer mindestens bifunktionell ungesättigten Verbindung als Vernetzungsmittel vorgenommen wird.
6. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß als mehrfach ungesättigte Verbindung Triallyl-methylammoniumchlorid, Trimethylolpropantriacylat, Glycerinpropoxytriacylat und/oder Tetraallylammoniumchlorid verwendet werden.
7. Verfahren nach Ansprüchen 1—6, dadurch gekennzeichnet, daß Carboxyl- und/oder Carboxylatgruppen enthaltende Polymerisate eingesetzt werden, die als weitere hydrophile Monomere Maleinsäure, Itaconsäure, Acrylamid, 2-Acrylamido-2-methylpropan sulfonsäure, 2-Hydroxyethyl(meth)acrylat, Hydroxypropyl(meth)acrylat, Hydroxypropyl(meth)acrylat und/oder Dimethylaminopropylacrylamid enthalten.
8. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß das vernetzte carboxylgruppenhaltige Polymer durch Umkehrphasensuspensionspolymerisation erhalten wird.
9. Verfahren nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß das vernetzte carboxylgruppenhaltige Polymer durch Umkehrphasensuspensionspolymerisation einer wäßrigen Acrylsäurelösung oder einer wäßrigen teilneutralisierten Acrylsäurelösung in Gegenwart einer mehrfach funktionellen Verbindung als Vernetzer unter Verwendung eines wasserlöslichen Initiators hergestellt wird.
10. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß die Polymerisation nach Umsetzung mit der Glycidylverbindung unter Verwendung öllöslicher Initiatoren durchgeführt wird.
11. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß die Glycidylverbindung in einer Menge von 0,01 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das carboxyl- und/oder carboxylatgruppenhaltige Polymerisat eingesetzt wird.
12. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß das mindestens bifunktionell ungesättigte Vernetzungsmittel in Mengen von 0,01—5 Gew.-%, bezogen auf Carboxyl und/oder carboxylatgruppenhaltige Polymerisat, eingesetzt wird.
13. Stark wasserabsorbierendes Mittel mit niedrigem Gehalt an mit Wasser oder physiologischer Kochsalzlösung extrahierbarer Oligomeren, erhältlich nach einem der Ansprüche 1 bis 12.
14. Verwendung der wasserabsorbierenden Polymerisate nach Ansprüchen 1 bis 10 zur Absorption von Körperflüssigkeiten im Hygienebereich.